**JP01** 

# パーソナルコンピュータ利用による白金 -195NMR データベースの作成 (続報)

(工学院大学) 渡部 正利、○山崎 昶\*

## はじめに

金属錯体の生理作用の中でも、白金を含む多種多様のものは抗腫瘍作用などの面から広く研究されている。白金にはスピン-1/2のPt-195が含まれていて、天然同位体組成は33.5%あり、四極子を持たぬ核なので、配位環境による広幅化はないために、いろいろな臨床資料についてもNMRスペクトルの測定が行われるようになった。たとえばシスプラチンを投与した患者の尿中の白金錯体の存在状態を、Pt-195のNMRスペクトルを利用して研究し、これから代謝過程の追跡を試みたという報告例もある。

このように多方面に応用されるようになってくると、当然ながら既報のデータとの 照合が重要となってくることは当然である。 ところが、現在までに刊行されているいく つかの総説類を概観してみても、このよう な観点からデータの整理を行おうという姿 勢はみられない。一つには研究者がそれぞ れに「我が党の士」のみを対象とした、い

ささか井蛙的な論文を発表する傾向がある ことのためである。また、さまざまな分野 の人間が新しい手法を活用しようとする段 階においては、今まで予想もしなかった新 しいジャーナルにおもしろい報告が載った りすることが珍しくない。

そこで 1951 年以降現在までに報告されている Pt-195の NMR データの掲載されている報文を出来うるかぎり集め、相互比較が可能なようにデータベース化することとした。この作成した結果の一部はすでに錯体化学討論会などで中間報告を行って、実際にこの方面を対象としている研究者とのフィードバックをも試み、その意見などを採り入れて、少しでもユーザフレンドリーとなるように考えて構築を試みることとした。

# ファイル作成

データの整理にはスプレッドシートタ現在までの集積結果 イプのソフトウエア(Lotus-123, Excel97 など)を活用し、原文にしばし ば見られる誤記、誤植(校正ミス?)な どをチェックできるようにした。実際に 詳しく調べてみると、化学式の誤記や標 準物質の記載の誤りなどが結構な数で 見られる。だがきちんとした錯体化学の 常識さえあればすぐに訂正可能である。 (逆にいうと、著者校正の場合に見落と しがちなものばかりということにもな る。)

ただここで問題となるのは、きわめて 複雑な構造の配位子を含む錯体や、多核 のクラスターなどについての測定例が 次第に増加の傾向にあるので、これらに ついてはいずれ画像ファイルをもデー タエレメントとして取り込める Access などによって処理することになる。ただ、 大部分のものはまだ化学式のみできち んと表現できるから、ファイルサイズの ことを考えると拡大版と縮小版をつく るほうがよさそうである。

現在のところ、ファイル化したデータの 数はおよそ七千件(2003年末までの分) である。文献数は SciFinder などで検索し た結果はおよそ1200あるが、講演要旨 集などで、詳しい数値が載せられていない ものも含まれているので、現在コピーをと って入力済みのものがおよそ600文献で ある。

データを集積する途中で問題となったの は、プロトンや炭素-13のように、ほとんど の研究者が化学シフトデータについての de facto standard として同一物質を使っ ている比較的恵まれた場合とは違って、白 金の場合には研究者がそれぞれに自分の研 究室で馴染んできた標準物質を愛用してい ることである。しかもそれぞれに、自分の 使用しているものが世界すべてに通用して いるという幻想を抱いているかのように思 われる。その中でも比較的測定数の多いも のとしては、塩化白金酸の重水溶液と、グ ザイ(E)表示、つまりプロトンが 100MHz で共鳴する磁場(2.38T)における Pt-195 の

共鳴点を 21.4MHz とし、これからの化学シフトとして記録するシステムがあげられる。そこで、これら二種類の標準からの化学シフトデータに、原文献の第一著者と、圧縮した書誌データを加え、もともとに記載されている化学シフト標準とともに整理した。少しでも相互比較が容易となるように、また換算する元の値がなるべく参照できる葉にと考えた結果である。

## ・原論文における問題点

ところで、海外の有名な研究室からの報文には、理解に苦しむ記載がしばしば見受けられる。その一つで、かなり重大と思われるものに、「標準物質として濃度 0.5Mの K2[PtCl6]の D2O 溶液を用いた」というのがある。一報だけなら校正ミスだとも考えられるのだが、少なくとも数十報は存在している。ご承知だと思うが、塩化白金酸は百数十年昔から用いられてきたカリウムイオンの重量分析用沈澱試薬であり、飽和溶解度は mmol/l の桁である。いくら重水の溶媒効果があるといっても百倍以上に溶解度が上がることは考えられない。おそらく

は最初の報文で  $H_2[PtCl_6]$  と記してあった のが誤植されて  $K_2[PtCl_6]$ のようになった のを、以後の報文の「Experimental」の部 分を前報から機械的にカットアンドペース トでつくられているために、このような現 象が起きているのではないかとも考えられ る。

現実には、塩化白金酸自体が用いられて いる場合と、溶解度の点からナトリウム塩 が用いられている場合があり、この間には 数十 ppm 程度のシフト差があるという報 告もあるのだが、ほとんどの場合にはムシ されているようなので、今回のデータベー ス作成におけるシフト値の換算においては そこまでは考慮しなかった。そのために同 一錯体の化学シフトにも±20ppm 程度の ばらつきが存在することはいたしかたない。 Ξ目盛は、フーリエ変換 NMR スペクトロ メータの場合にはむしろこちらのほうが便 利(掃引幅をあまり大きく出来ない場合が 多い)なのだが、この近傍にスペクトルが 現れやすい有機金属錯体以外ではむしろ昔 ながらの[PtCl<sub>6</sub>] 2-が愛用されているように 思われる。

宜を図っていただいた上智大学理工学部名 本間 宏先生にここに感謝する。

参考文献の閲覧、複写などに多大の便 誉教授の池内温子先生、北里大学薬学部の